

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

05-333599

(43) Date of publication of application: 17.12.1993

(51)Int.Cl.

G03G

(21) Application number: **04-138958** 

(71) Applicant: MITSUI TOATSU CHEM INC

(22)Date of filing:

29.05.1992

(72)Inventor: TAKUMA HIROSUKE

SHIMOKAWA YASUSHI

MATSUZAKI YORIAKI

AIDA ISAMU

KOSHIDA HITOSHI

## (54) DYE AND COMPOSITION FOR YELLOW COLOR TONER

(57) Abstract:

PURPOSE: To obtain a compsn. which has excellent melt miscibility and excellent rigidity against light and gives stable density of continuous copy images obtd. by repetition of development, by using a specified dye.

CONSTITUTION: A dye for yellow color toner expressed by formula is used. In formula, R1-R5 are hydrogen atoms, alkyl groups, cycloalkyl group, alkoxy groups, cyano groups, etc., of 1-8 carbon number, C6-C9 are hydrogen atoms, alkyl groups, cycloalkyl groups, alkoxy groups of 1-6 carbon number, substd. or unsubstd. phenoxy groups, nitro groups, etc. The quinophthalone compd. expressed by formula is

$$\begin{array}{c|c} R_1 & R_1 \\ R_2 & CO \\ R_4 & R_6 \\ R_6 & R_7 \\ R_8 \end{array}$$

included in the binder resin and gives excellent negative electrification property to the toner. The

Searching PAJ Page 2 of 2

compd. of the formula gives bright yellow color and is used in a single or compounded state as the coloring dye for the yellow toner. The add amt. of the dye for yellow color toner is not limited but preferably about 0.1-10wt.% to the binder resin.

## **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁(JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

## 特開平5-333599

(43)公開日 平成5年(1993)12月17日

(51) Int.CI.5

識別記号

庁内整理番号

FI

技術表示箇所

G 0 3 G 9/09

G03G 9/08

361

### 審査請求 未請求 請求項の数2(全 13 頁)

(71)出願人 000003126 (21)出願番号 特願平4-138958 三井東圧化学株式会社 (22)出願日 平成4年(1992)5月29日 東京都千代田区霞が関三丁目2番5号 (72)発明者 詫摩 啓輔 福岡県大牟田市平原町300番地 (72)発明者 下河 靖 福岡県大牟田市上白川町2-308 (72)発明者 松▲崎▼ ▲頼▼明 福岡県大牟田市黄金町2-13 (72) 発明者 合田 勇 兵庫県神戸市兵庫区笠松通7丁目3-30 (72)発明者 越田 均 兵庫県西宮市甲子閩口北町12-5-510

### (54) 【発明の名称】 イエロー色系カラートナー用色素及び組成物

(57)【要約】

(修正有)

【構成】 下記一般式

で表されるイエロー色系カラートナー用色素及びこの色素を含有するカラートナー組成物。 (式中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>、R<sub>3</sub>、R<sub>4</sub>及びR<sub>5</sub>は、水素原子、C<sub>1</sub>~C<sub>8</sub>のアルキル基などを、R<sub>6</sub>、R<sub>7</sub>、R<sub>8</sub>及びR<sub>9</sub>は、水素原子、C<sub>1</sub>~C<sub>8</sub>のアルキル基、ニトロ基、アミノ基などを示す。)

【効果】 優れた熔融混和性を有し、繰り返し現象による連続複写で得られる画像濃度が安定しており、耐光性が良好である。

【特許請求の範囲】

\*【化1】

【請求項1】 下記一般式(1)(化1)

1

〔式中、R1、R2、R3、R4及びR5は、水素原子、C1 ~C<sub>8</sub>のアルキル基、シクロアルキル基、アルコキシ 10 基、アルコキシアルコキシ基、置換あるいは非置換のフ ェノキシ基、チオアルコキシ基、アルキルスルホニル 基、置換あるいは非置換のチオフェノキシ基、アルコキ シカルポニル基、アルキルアミノカルポニル基、ハロゲ ン原子、シアノ基を示し、Ro、Ro、Ro及びRoは、水 素原子、C1~C8のアルキル基、シクロアルキル基、ア ルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、アルコキシカル ポニル基、アルコキシカルポニルアルコキシカルポニル 基、アルキルアミノカルポニル基、置換あるいは非置換 のフェノキシ基、ニトロ基、アミノ基、置換されてもよ 20 いアルキルアミノ基、置換されてもよいアルキルカルポ ニルアミノ基、置換されてもよいアリルカルポニルアミ ノ基、置換されてもよいアリールカルポニルアミノ基、 **置換されてもよいアルキルカルポキシ基、置換されても** よいアリルカルポキシ基、置換されてもよいアリールカ ルポキシ基、ハロゲン原子を示す。〕で表されるイエロ 一色系カラートナー用色素。

【請求項2】 請求項1記載の一般式(1) (化1) で 示される色素を少なくとも一種以上含有することを特徴 するイエロー色系カラートナー組成物。

## 【発明の詳細な説明】

### [0001]

【産業上の利用分野】本発明は、カラートナー、特に静電荷現像用負荷電性カラートナー用色素及びカラートナーに関する。

#### [0002]

【従来の技術】電気的潜像をカラートナーにより現像して可視画像を形成する方法として、従来静電子印刷法、或いは電子写真法等が著名である。一般には、光導電性物質を利用して種々の手段により光導電性を示す感光体 40上に電気的潜像を形成し、次いでその潜像をトナーで現像して可視画像を得るか、または必要に応じて紙等に粉像を転写した後、加熱、加圧あるいは溶剤蒸気等により定着して可視像を得るものである。

【0003】またカラーの多色像を得るには、原稿を色分解フィルターを用いて露光し、上記工程をイエロー、マゼンタ、シアン等のカラートナーを用いて複数回重ね合わせてカラー画像を作成する。

·

【0004】電気的潜像を現像するためのトナーとしては、従来ポリスチレン等の結着樹脂の中に着色剤を分散させたものを0.1~50µ程度に粉砕した粒子が用いられている。このカラートナーは、通常ガラスピーズ、鉄粉等のキャリヤー物質と混合され電気的潜像の像に用いられている。

2

(1)

#### [0005]

【発明が解決しようとする課題】これらのカラートナー は種々の物理的及び化学的特性を要求される。しかしながら、既知のカラートナーの多くは下記に示すようないくつかの欠陥を有している。

- 0 【0006】(1)温度変化によりカラートナーの摩擦電気特性が悪影響を受ける。
  - (2)連続使用のための繰り返し現像によるカラートナー粒子と担体粒子の衝突及びそれらの粒子と感光板の相互劣化によって得られる濃度が変化し、あるいは背景濃度が増大し複写物の品質を低下させる。
  - (3) 潜像を有する感光板表面へのカラートナーの付着 量を増して複写画像の濃度を増大させようとすると、通 常背景濃度が増大して、所謂カブリ現象を生じる。
- (4) 多色重ねをするためにカラートナーは、透明性が 30 大である事が必要だが、透明性が不足している。
  - (5)各トナーは、熔融混和性が劣っている。
  - (6) 原稿を正確に再現するための分光反射特性が不良である。

【0007】既知のカラートナーの多くが、以上の如き 欠陥を一つ又はそれ以上有しているため、改良が要望さ れている。即ち、本発明の課題は、上記欠陥を解決した カラートナー用色素及び組成物を提供するところにあ る。

## [0008]

【課題を解決するための手段】本発明者らは、上述のカラートナーの持つ睹問題を解決するべく鋭意検討を行い、優れた溶融混和性を有し、更に繰り返し現像による連続複写で得られる画像濃度が安定したイエロー色で、耐光堅牢度等の良好な色素を見出し本発明を完成した。即ち、本発明は、下記一般式(1)(化2)

[0009]

【化2】

-1468--

$$\begin{array}{c} R_3 \\ R_4 \\ R_5 \end{array} \begin{array}{c} R_1 \\ OH \\ R_6 \\ R_8 \end{array}$$

【0010】 [式中、R1、R2、R3、R4及びR5は、 水素原子、C1~C8のアルキル基、シクロアルキル基、 アルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、置換あるいは 非置換のフェノキシ基、チオアルコキシ基、アルキルス 10 ルホニル基、滑換あるいは非置換のチオフェノキシ基、 アルコキシカルポニル基、アルキルアミノカルポニル 基、ハロゲン原子、シアノ基を示し、Ro、Ro、Ro、Ro びRoは、水素原子、Ci~Ciのアルキル基、シクロア ルキル基、アルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、ア ルコキシカルポニル基、アルコキシカルポニルアルコキ シカルポニル基、アルキルアミノカルポニル基、置換あ るいは非置換のフェノキシ基、ニトロ基、アミノ基、置 換されてもよいアルキルアミノ基、置換されてもよいア ルキルカルポニルアミノ基、置換されてもよいアリルカ 20 ルポニルアミノ基、環換されてもよいアリールカルポニ ルアミノ基、置換されてもよいアルキルカルポキシ基、 置換されてもよいアリルカルポキシ基、置換されてもよ いアリールカルポキシ基、ハロゲン原子を示す。〕で表 されるキノフタロン系カラートナー色素及びそれを含有 するイエロー色系カラートナー組成物を提供するもので ある。

【0011】本発明の一般式(1)(化2)において、 R1、R2、R3、R4及びR5は具体的には、それぞれ同 ーまたは独立に、水素原子、メチル、エチル、n-プロ 30 ピル、iso-プロピル、n-プチル、iso-プチ ル、secープチル、tertープチル、nーペンチ ル、n-ヘキシル、n-ヘプチル、n-オクチル等の炭 素数が1~8のアルキル基、シクロペンチル、シクロへ キシル等のシクロアルキル基、メトキシ、エトキシ、n ープロポキシ、1 s o - プロポキシ、n - プトキシ、i so-プトキシ、tert-プトキシ等のアルコキシ 基、メトキシエトキシ、エトキシメトキシ、メトキシブ ロポキシ、エトキシプロポキシ等のアルコキシアルコキ シ基、フェノキシ、o-メチルフェノキシ、m-メチル 40 フェノキシ、pーメチルフェノキシ等の置換あるいは非 置換のフェノキシ基、メチルチオ、エチルチオ、n-ブ ロビルチオ、isoープロビルチオ、nープチルチオ、 Iso-ブチルチオ等のチオアルコキシ基、メチルスル ホニル、エチルスルホニル、n-プロピルスルホニル、 iso-プロピルスルホニル、n-プチルスルホニル等 のアルキルスルホニル基、フェニルチオ、ローメチルフ ェニルチオ、m-メチルフェニルチオ、p-メチルフェ ニルチオ等の置換あるいは非置換のチオフェノキシ基、

(1)

キシカルボニル、Iso-プロポキシカルボニル、n-プトキシカルポニル等のアルコキシカルポニル基、メチ ルアミノカルポニル、エチルアミノカルポニル、n-ブ ロビルアミノカルボニル、isoープロビルアミノカル ポニル、nープチルアミノカルポニル、ジメチルアミノ カルポニル、ジエチルアミノカルボニル、ジーnープロ ピルアミノカルポニル、ジーiso-プロピルアミノカ ルポニル、ジーn-ブチルアミノカルポニル等のアルキ ルアミノカルポニル基、フッ素、塩素、臭素等のハロゲ ン原子、あるいはシアノ基が挙げられる。

【0012】 また、R<sub>8</sub>、R<sub>7</sub>、R<sub>8</sub>及びR<sub>9</sub>はそれぞれ同 一または独立に、水素原子、メチル、エチル、n-プロ ピル、iso-プロピル、n-プチル、iso-プチ ル、secープチル、tertープチル、nーペンチ ル、n-ヘキシル、n-ヘプチル、n-オクチル等の炭 素数が1~8のアルキル基、シクロペンチル、シクロへ キシル等のシクロアルキル基、メトキシ、エトキシ、n ープロポキシ、isoープロポキシ、nープトキシ、i so-プトキシ、scc-プトキシ、tert-プトキ シ、n-ペンチルオキシ、n-ヘキシルオキシ、n-ヘ プチルオキシ、n-オクチルオキシ、2,4-ジメチル ペンチルー3ーオキシ等のアルコキシ基、メトキシエト キシ、エトキシエトキシ、n-プロポキシエトキシ、エ トキシプロポキシ等のアルコキシアルコキシ基、メトキ シカルポニル、エトキシカルポニル、n-プロポキシカ ルポニル、iso-プロポキシカルポニル、n-プトキ シカルポニル、iso-プトキシカルポニル、n-オク チルオキシカルポニル等のアルコキシカルポニル基、メ トキシカルポニルメトキシカルボニル、エトキシカルボ ニルメトキシカルポニル、n-プロポキシカルポニルメ トキシカルポニル、ISo-プロポキシカルポニルメト キシカルボニル、n-ブトキシカルボニルメトキシカル ポニル等のアルコキシカルポニルアルコキシカルポニル 基、メチルアミノカルポニル、エチルアミノカルポニ ル、n-プロピルアミノカルポニル、n-プチルアミノ カルポニル、nーペンチルアミノカルポニル、nーヘキ シルアミノカルボニル、n-ヘプチルアミノカルボニ ル、n-オクチルアミノカルポニル、ジメチルアミノカ ルポニル、ジェチルアミノカルポニル、ジーnープロピ ルアミノカルポニル、ジーi's oープロピルアミノカル ポニル、ジーロープチルアミノカルポニル、ジーローペ ンチルアミノカルポニル、ジーnーヘキシルアミノカル ポニル、ジーnーヘプチルアミノカルポニル、ジーnー メトキシカルポニル、エトキシカルポニル、n-プロポ 50 オクチルアミノカルポニル等のアルキルアミノカルポニ

ル基、フェノキシ、o-メチルフェノキシ、m-メチル フェノキシ、pーメチルフェノキシ等の置換あるいは非 **置換のフェノキシ基、ニトロ基、アミノ基、n-オクチ** ルアミノ、ジーnープチルアミノ、メチルペンチルアミ ノ等のアルキルアミノ基、sec-プチルカルポニルア ミノ、シクロヘキシルカルポニルアミノ、エトキシエチ ルカルポニルアミノ等のアルキルカルポニルアミノ基、 アリールカルポニルアミノ、アリルカルポニルアミノ 基、n-ヘキシルカルポキシ、エトキシエチルカルポキ シ等のアルキルカルポキシ基、アリルカルポキシ基、ア\*10

\*リールカルポキシ基、フッ案、塩素、臭素等のハロゲン 原子が挙げられる。

【0013】本発明の一般式(1)(化2)で表される 色素の製造法は常法により、例えば下配反応式(化3) で示される3-ヒドロキシー2-メチルー4-シンコニ ン酸類と無水フタル酸類とを反応させることによって得 ることができる。

[0014]

【化3】

$$\begin{array}{c} R_{2} \xrightarrow{COOH} \\ R_{3} \xrightarrow{OH} \\ R_{4} \xrightarrow{CH_{3}} \end{array} + \begin{array}{c} CO \xrightarrow{R_{6}} \\ CO \xrightarrow{R_{7}} \\ R_{9} \end{array} + \begin{array}{c} R_{7} \\ R_{8} \end{array} + \begin{array}{c} CO \xrightarrow{R_{6}} \\ R_{9} \end{array} + \begin{array}{c} CO \xrightarrow{R_{7}} \\ R_{1} \xrightarrow{CO} \xrightarrow{R_{7}} \\ R_{2} \xrightarrow{R_{1}} \end{array} + \begin{array}{c} CO \xrightarrow{R_{1}} \\ R_{2} \xrightarrow{R_{2}} \end{array} + \begin{array}{c} CO \xrightarrow{R_{2}} \\ R_{3} \xrightarrow{R_{2}} \end{array} + \begin{array}{c} CO \xrightarrow{R_{1}} \\ R_{2} \xrightarrow{R_{2}} \end{array} + \begin{array}{c} CO \xrightarrow$$

【0015】得られたキノフタロンCの4位に置換基を 導入するには、通常の親電子試薬で置換するか、一旦ハ ロゲン置換して通常の求核試薬で置換すればよい。

【0016】本発明のイエロー色の色素を用いてくカラ ートナーを製造する方法としては、結着樹脂中に式 (1) (化2) の化合物を好ましくは、0、1~10重 **量%を含有させることにより負荷電性カラートナーを得** ることができる。

【0017】以下、本発明のカラートナーの構成成分と して、特に重要なものは、前記した一般式(1)(化 2) で表されるキノフタロン系の化合物である。これら の化合物は結着樹脂中に含有され、トナーに優れた負荷 電性を与える。更に、一般式(1)(化2)の化合物は 鮮明なイエロー色を呈し、イエロートナーの着色色素と して単独あるいは配合等によりイエロー色となる。これ らのイエロー系カラートナー用色素の添加量は、結着樹 脂の荷電性あるいは補助的に添加される着色剤あるいは 添加剤の荷電性、さらには結着樹脂との相溶性あるいは 40 分散方法等により決定されるため、画一的に限定される ものではないが、総じて言えば結着樹脂に対して約0.  $1 \sim 10$  重量%の範囲で使用することが望ましい。

【0018】本発明のカラートナーに適用する結着樹脂 としては、公知のものはすべて可能であるが、例えばポ リエチレン、ポリヮークロルスチレン、ポリピニルトル エンなどのスチレン及びその置換体の単重合体、スチレ ンーピニルナフタレン共重合体、スチレンーアクリル酸 メチル共重合体、スチレンーアクリル酸エチル共重合

アクリル酸オクチル共重合体、スチレンーメタクリル酸 メチル共重合体、スチレンーメタクリル酸エチル共重合 体、スチレンーメタクリル酸プチル共重合体、スチレン αークロルメタクリル酸メチル共重合体、スチレンー アクリロニトリル共重合体、スチレンービニルメチルエ ーテル共重合体、スチレンーピニルエチルエーテル共重 合体、スチレンーピニルメチルケトン共重合体、スチレ 30 ンープタジエン共重合体、スチレンーイソプレン共重合 体、スチレン-アクリロニトリル-インデン共重合体、 スチレンーマレイン酸共重合体、スチレンーマレイン酸 エステル共重合体などのスチレン系共重合体、ポリメチ ルメタクリレート、ポリプチルメタクリレート、ポリ塩 化ピニル、ポリ酢酸ピニル、ポリエチレン、ポリプロピ レン、ポリエステル、ポリウレタン、ポリアミド、ポリ ピニルプチラール、ポリアクリル酸樹脂、ロジン、変成 ロジン、テルペン樹脂、フェノール樹脂、脂肪族又は脂 環族炭化水素樹脂、芳香族系石油樹脂、塩素化パラフィ ン、パラフィンワックスなどが単独あるいは混合して使 用できる。

【0019】また、現像剤としてのキャリヤー剤として は、例えば鉄、コバルト、ニッケルなどの磁性物質及び それらの合金や混合物あるいは、これらの表面にコーテ イングを施したものである。

[0020]

【実施例】以下、実施例にて本発明を更に詳細に説明す る。例中の部は重量部を示し、用いた化合物は常法によ り製造した。尚、実施例1~51及び比較例1、2の耐 体、スチレン-アクリル酸プチル共重合体、スチレン- 50 光性は、フェードメーター (カーボンアーク灯) 63℃

にて60時間照射後ブルースケールにて判定を行った。 【0021】実施例1

化合物 (A) (化4) の製造法は次の通りである。スルホラン150部に5-tert-ブチルフタル酸無水物10.2部と3-ヒドロキシ-2-メチルキノリン-4\*

\*-カルポン酸10.2部を加え、195℃で1時間反応 させ次式(A)(化4)の化合物18部を得た。

[0022]

【化4】

$$\begin{array}{c}
\text{OH} \\
\text{CO} \\
\text{CO}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{C}_4 \text{H}_9 \text{ (t)} \\
\text{(A)}$$

[0023]式(A)(化4)で示される化合物5部、 10% トナー用樹脂 [スチレンーアクリル酸エステル共重合体;商品名 ハイマーTB-1000F(三洋化成製)]95部をボールミルで混合粉砕後150℃に加熱し、熔融混和を行い冷却後ハンマーミルで粗粉砕し、次いでエアージェット方式による微粉砕機で微粉砕する。更に分級して1~20μを選択し、トナーとする。このトナー10部に対しキャリヤー鉄粉(商品名 EFV250/400;日本鉄粉製)900部を均一に混合し現像剤とした。この現像剤を用いて乾式普通紙電写真複写機(商品名 NP-5000;キャノンK.K製)で複20写を行ったところカブリのない鮮明なイエロー色の画像※

10%が得られた。また、その複写物の耐光性も7級と良好であった。

#### 【0024】実施例2

下記式 (B) (化5) の化合物の製造法は次の通りである。スルホラン285部にトリメリット酸無水物21. 1部を加え、185℃に加熱し、3-ヒドロキシー2-メチルー6-iso-プロビルキノリン-4-カルポン酸24.6部をさらに加えて、200℃で1時間反応させて目的物の前駆体である次式 (B) (化5) の化合物37.2部を得た。

[0025]

'【化5】

【0026】式(B)(化5)の化合物3部とKI 0.1部、炭酸カリウム1.5部をDMF 50部に加 え、80℃に加熱し、さらにn-アミルトシレート5. 4部を加え、150で3時間反応させて、次式(C)★ ★ (化6) の化合物4.2部を得た。 [0027] 【化6]

$$(i)H_7C_3 \longrightarrow OH$$

$$CO \longrightarrow COOC_5H_{11}(n)$$

$$(C)$$

【0028】 実施例1のトナー組成中のイエロー色系カラートナー用色素を式(C)(化6)で示される化合物5部に代えて、それ以外は実施例1と同様にして現像剤を調製し、複写を行ったところ、カブリのない鮮明なイエロー色の画像が得られた。また、その複写物の耐光性も7級と良好であった。

【0029】 実施例3~51

実施例1のトナー組成中のイエロー色系カラートナー用

色素を第1表(表1~7)で示される化合物5部に代えて、それ以外は実施例1と同様にして現像剤を調製し、 複写を行ったところ、カブリのない鮮明なイエロー色の 画像が得られた。また、第1表(表1~7)に示す様 に、その複写物の耐光性も7級と良好であった。

[0030]

40 【表 1】

実施例	構造式	耐光性 (級)
3	H <sub>3</sub> C OH COOC <sub>8</sub> H <sub>17</sub> (n)	7
4	$H_3C \longrightarrow OH CON \subset C_3H_7(n)$ $CO \subset C_3H_7(n)$	7
5	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH CO CO	7
6	H <sub>3</sub> C OH CO OC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)	.7
7	Br OH CO O H	7
8	$(n)H_{9}C_{4} \longrightarrow OH COOCH_{2}COOC_{4}H_{\theta}(n)$	. 7
9	(n)H <sub>17</sub> C <sub>8</sub> OH CO	7

[0031] [表2]

第1表(続き)

実施例	構 造 式	耐光性(級)
10	H <sub>3</sub> C OH CONHC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> (n)	7
11	S-OH CO CO	7
12	O -C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH CO CO	7
13	CO CO CH <sub>3</sub>	7
14	OH OC4 H <sub>9</sub> (i)	7
15	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH COOC <sub>3</sub> H <sub>7</sub> (i)	7
16	OH CO COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	7

[0032]

40 【表3】

第1表(続き)

	77 4X WILC)	耐光性
実施例	構造式	(級)
17	$(n)H_9C_4 \longrightarrow OH CON \subset C_2H_5$ $C_2H_5$	7
18	H CO COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	7
19	$H_3$ CSO <sub>2</sub> OH CONH - $C_2$ H <sub>5</sub>	7
20	$(n)H_9C_4$ OH $CO$ $CO$ $CO$ $CO$ $CO$ $CO$ $CO$ $CO$	7
21	COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> (i) CO COOC <sub>4</sub> H <sub>9</sub> (i)	7
22	$(t)H_9C_4 \longrightarrow OH CO CO$	7
23	(i) $H_7C_3$ OH $CO$ $COOC_4H_9$ (n)	7

[0033]

40 【表4】

第1表(続き)

実施例	構 造 式	耐光性 (級)
24	(i)H <sub>7</sub> C <sub>8</sub> OH COO (H)	7
25	(i) $H_7C_3$ OH $COOC_4H_9$ (i)	7
26	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH COOC 4H <sub>9</sub> (t)	7
27	(i) $H_7C_3$ OH $CO$ $CON < C_3H_7(n)$ $C_3H_7(n)$	7
28	(i) $H_7C_3$ OH $CO$ $CON < C_4H_9$ (n) $C_4H_9$ (n)	7
29	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH CONHC <sub>5</sub> H <sub>11</sub> (n)	7
30	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH CONHC <sub>8</sub> H <sub>17</sub> (n)	7

[0034]

【表5】

第1表(続き)

実施例	構 造 式	耐光性 (級)
31	(i)H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH CO NO <sub>2</sub>	7
32	O H NO <sub>2</sub> CO CO	7.
33	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH CO NH <sub>2</sub>	7
34	(i)H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH NH <sub>2</sub> CO CO	7
35	$\begin{array}{c} C_4H_9 (n) \\ CO \\ CO \end{array}$	7
36	(i) $H_7C_3$ OH $C_5H_{11}$ (n) $C_5H_{11}$ (n)	· 7
37	(i)H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH NHCO-(sec)C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	7

[0035]

【表6】

第1表(続き)

実施例	構 造 式	耐光性(級)
38	OH NHCO -C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> -OC <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	7
39	(i) $H_7C_3$ OH $COC_3H_7(n)$ COC $COC_3H_7(n)$	7
40	(i) $H_7C_3$ OH $CO$ O $-C_6H_{13}$ (n)	7
41	(i)H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH CO H	7
42	(i) $H_7C_3$ OH $OC_6H_{13}(n)$ CO CO	7
43	(i) $H_7C_3$ OH $C_6H_{13}$ (n) $C_6H_{13}$ (n)	7
44	(i) $H_7C_3$ OH $N(C_6H_{13}(n))_2$	7

[0036]

40 【表7】

第1表(続き)

実施例	構造式	耐光性(級)
45	(i) $H_7C_3$ OH $C_4H_9$ (t)	7
46	(i) $H_7C_3$ OH $CO$ $C_4H_9$ (t)	7
47	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH CO CO CO	7
48	(i)H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH OCO O	7
49	(i) H <sub>7</sub> C <sub>3</sub> OH OCOC <sub>5</sub> H <sub>11</sub>	7
50	(n) H <sub>9</sub> C <sub>4</sub> OH OH NHCO	7
51	(n) $H_9 C_4$ OCOCHCH = $CH_2$	7

[0037] 比較例1

40 \* [0038]

実施例1のトナー組成中のイエロー色系カラートナー用

【化7】

色素を下記式 (2) (化7) の化合物

$$\begin{array}{c}
\text{NC} \\
\text{NC}
\end{array}
\right\} C = \text{CH} - \left(\begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array}\right) - \text{N} \left(\text{CH}_2 \text{ CH} = \text{CH}_2\right)_2$$
(2)

【0039】5.0部に代えて、それ以外は実施例1と同様にして実施したところ、レモンイエローの黄色が得られたが、その耐光性は不良で3級であった。

実施例1のトナー組成中のイエロー色系カラートナー用 色素を下記式(3)(化8)の化合物

[0041]

50 【化8】

【0040】比較例2

$$\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\begin{array}{c}
\end{array} \\
\end{array}$$
(3)

[0042] 5. 0 部に代えて、それ以外は実施例1と同様にして実施したところ、赤味の黄色が得られたが、トナー樹脂との相溶性が劣り、カブリの現象が起こり、その耐光性も不良で4~5級であった。

[0043]

【発明の効果】従来のトナーは、複写物の耐光性不良、カブリ現象の発生、熔融混和性の不良等の問題を有していたが、本発明のトナー組成物は、優れた熔融混和性を有し、繰り返し現象による連続複写で得られる画像濃度が、安定したイエロー色で、耐光堅牢度が良好で、実用上極めて価値のあるものである。